|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****Aşağıdaki seçeneklerin hangisinde kimyasal türün örneği yanlış verilmiştir?**A)    Atom                CaB)    Bileşik               H2 C)    Molekül            CO2 D)    İyon                  CO32- E)     Molekül            CO**Soru 2****Periyodik sistemde aynı periyottaki soygazlara yaklaştıkça aşağıdakilerden hangisi azalır?**A) Değerlik elektron sayısıB) Elektron sayısıC) Atom numarasıD) İyonlaşma EnerjisiE) Metalik Özellik**Soru 3****Tablodaki numaralandırılmış boşluklara aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?** **I            II             III**A) O2– Molekül       O2 B) CI–      Atom          H2C) Br       Molekül      BaD) Na      Atom          CI2 E)  K+     Molekül      Ca**Soru 4****Periyodik cetvelde yer alan elementlerin özellikleri hakkında aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**A) Atom çapı 3 yönünde artar.B) İyonlaşma enerjisi 1 yönünde genellikle artar.C) Atom numarası 2 yönünde artar.D) Metalik özellik 4 yönünde artar.E) Ametalik özellik 1 yönünde artar.**Soru 5****yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız III.B) I ve II.C) I ve III.D) II ve III.E) I, II ve III.**Soru 6****Buna göre Elif, hangi atomların Lewis yapılarını doğru yazmıştır?** A) Be ve NB) N ve NeC) Mg ve BeD) Ne ve MgE) Be ve N**Soru 7****2.periyot 2A grubunda bulunan elementin nötron sayısı, proton sayısından 3 fazladır. Bu elementin kütle numarası kaçtır?**A) 11B) 12C) 13D) 14E) 15**Soru 8****Proton sayıları aynı, nötron sayıları farklı iki atom için ,** I. Periyodik cetveldeki yerleri aynıdır. II. Kütle numaraları farklıdır. III. Sembolleri aynıdır.**ifadelerinden hangileri doğrudur?**A) Yalnız IIIB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) I,II ve III**Soru 9**.A) B) C) D) E) **Soru 10**X+ iyonu ile 10Ne atomunun eletron sayısı aynıdır.**Buna göre X atomunun periyodik sistemdeki yeri neresidir?**A) 1. Periyot   8A GrubuB) 2. Periyot   7A Grubu  C) 3. Periyot   7A Grubu  D) 2. Periyot   1A Grubu  E) 3. Periyot   1A Grubu  CEVAPLAR: 1-B    2-E    3-B    4-C    5-D    6-D    7-A    8-E    9-C    10-E    11-B    12-D    13-C    14-E    15-E    16-E    17-A    18-D    19-D    20-D     | **Soru 11****yargılarından hangisi ya da hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE)  I, II ve III**Soru 12****Kararlı iyonlarının Lewis yapıları yukarıdaki gibi olan** **Ca ve Cl atomlarının oluşturacağı bileşiğin formülü ve** **bağ türü aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?** A) Ca+2Cl-1İyonik     B) Ca2Cl       KovalentC) CaCl2       KovalentD) CaCl2İyonikE)  Ca2Cl       İyonik**Soru 13**I. İyonik bağlarII. Kovalent bağlarIII. Metalik bağlarIV. Hidrojen bağları**Yukarıda verilen bağ türlerinden hangisi ya da** **hangileri atomlar arası bağ türüdür?**A) Yalnız IV B) I ve IIC) I, II ve III D) I, II ve IVE)  I, II, III ve IV**Soru 14****Bu bileşikle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?**A) Kristal örgü yapılı bir bileşiktir.B) Katı hâlde elektrik akımını iletmez.C) Oda koşullarında katı hâlde bulunur.D) Sıvı hâlde elektrik akımını iletir.E) Erime ve kaynama noktaları düşüktür.**Soru 15****Ca2+ katyonu ile OH- anyonundan oluşan bileşiğin** **formülü ve sistematik adı hangisinde doğru verilmiştir?**A) CaOH      **⇒**    Kalsiyum hidroksitB) CaOH₂     **⇒**    Kalsiyum oksit hidrürC) Ca(OH)₂   **⇒**    Kalsiyum dihidroksitD) CaO₂H₂    **⇒**    Kalsiyum dioksit dihidrojenE) Ca(OH)₂    **⇒**    Kalsiyum hidroksit**Soru 16****Aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisinin adı yanlıştır?****Formülü          Bileşik Adı**A)   CCl4            Karbon tetraklorürB)   P2O3            Difosfor trioksitC)   SO2             Kükürt dioksitD)   N2O5          Diazot pentaoksitE)   CO              Karbon dioksit**Soru 17**                                                                                                                                                                                         **X3Y                        Y2                        Y2Z**A) İyonik         Apolar Kovalent    Polar Kovalent B) İyonik         Polar Kovalent        Apolar KovalentC) Polar Kovalent      İyonik               İyonikD) Polar Kovalent      İyonik          Polar KovalentE) Apolar Kovalent  Polar Kovalent   İyonik**Soru 18****Yukarıdaki periyodik tabloda yerleri belirtilen** **elementlerle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?** A) Atom yarıçapı en büyük olan X’tir.B) Z’nin birinci iyonlaşma enerjisi, Y’ninkinden büyüktür.C) Elektronegatifliği en büyük olan Z’dir.D) Elektron ilgisi en büyük olan T’dir.E) Metalik aktifliği en fazla olan X’tir.**Soru 19****Aşağıdakilerden hangisi bileşik molekülüdür?**A) B) C) D) E) **Soru 20****Yukarıda verilen kimyasal tür tanım** **eşleştirmeleri hangi seçenekte doğru verilmiştir?**A) I - B  II - A  III - CB) I - A  II - C  III - BC) I - C  II - B  III - AD) I - B  II - C  III - AE) I - C  II - A  III - B |